

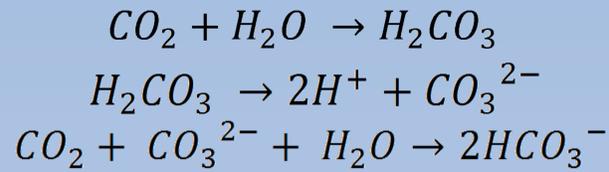
Carbone et Eau

Le Carbone et l'Eau font partis des éléments essentiels à la vie sur Terre.

Nous les retrouvons sans cesse dans notre quotidien. Le Carbone est notamment présent sous forme de dioxyde de Carbone (CO_2) dans l'air.

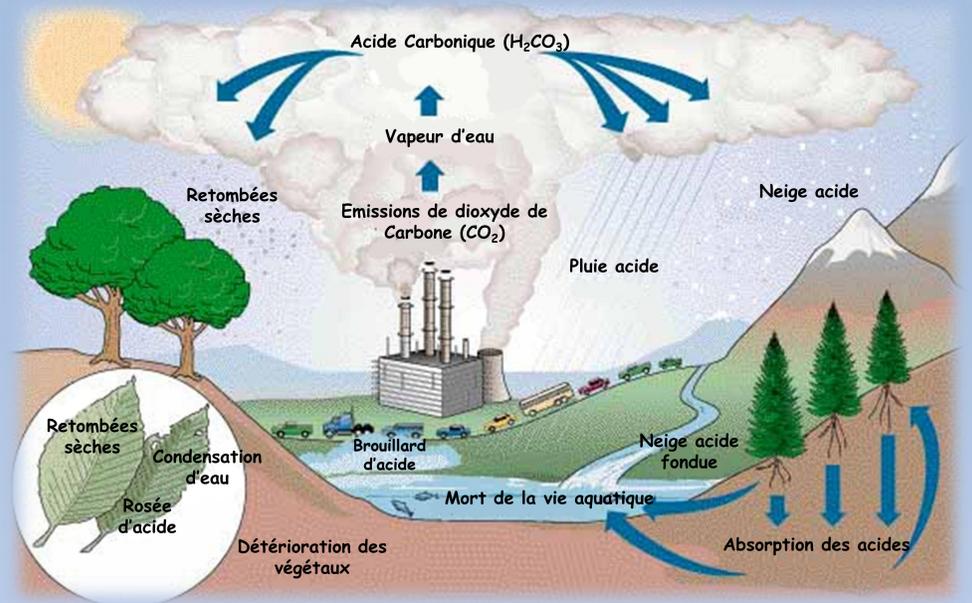
Mais que se passe t-il lorsque ces deux espèces se rencontrent ?

Dissolution du CO_2 dans l'eau



Conséquences d'un excès de CO_2 :

- Capacité de stockage des océans limitée
- Modification du pH \rightarrow acidité des pluies et des océans
- Influence sur l'écosystème



Photosynthèse

- Réaction biochimique chez les plantes et micro-organismes



➔ Réduction de la quantité de CO_2 !

⚠ La plante respire \rightarrow Rejet de CO_2

Bilan : Suppression de 50% du CO_2 absorbé par la plante.

Et dans la vie courante ? L'eau gazeuse !

- Naturelle

L'eau se charge en CO_2 lors de sa remontée vers la source



- Artificielle

Suppression de l'air
Refroidissement
Ajout de gaz carbonique

Le dioxyde de Carbone est essentiel à la vie sur Terre en intervenant notamment dans la photosynthèse. Cependant un trop grand excès de ce gaz affecte notre écosystème. Pour cela, il est essentiel de limiter les rejets liés à l'activité humaine.

Le dioxyde de Carbone intervient dans un grand nombre d'applications telle que l'eau gazeuse mais aussi dans de nombreuses réactions chimiques.

Le contrôle de la quantité de dioxyde de Carbone dans l'air apparaît comme un **ENJEU POUR DEMAIN !**

Et à votre avis ...

- Quelle est la proportion d'eau sur la Terre ? 61%, 71% ou 81% ?
- Quelle est la quantité mondiale de CO_2 rejetée par les activités humaines en 2010 ?
11, 21 ou 31 milliards de tonnes /an ?